

ملاحظات	المفردات	اهداف الدرس
راجع كتاب كيمياء (2) جاء ص [152-173]	ثنائي الذرات - الاحماض	1- ان يسمي الطالب الجزيئات التساهمية.



تسمية الجزيئات ثنائية الذرات

بادئة عنصر اليمين ثم اسم عنصر اليمين + يد ثم بادئة عنصر اليسار ثم اسم عنصر اليسار

المركب	H ₂ O	NH ₃	S ₂ O ₃	CO ₂
اسم المركب	أكسيد ثنائي الهيدروجين	ثلاثي هيدريد النيتروجين	ثلاثي أكسيد ثنائي الكبريت	ثاني أكسيد الكربون

تسمية الاحماض الثنائية الذرات

حمض + الهيدرو + جذر العنصر السالب + يك

صيغة الحمض	HCl	HBr	HI	H ₂ S
اسم الحمض	حمض هيدروكلوريك	حمض هيدروبروميك	حمض هيدرويويديك	حمض هيدروكبريتيك

تسمية الاحماض الأكسجينية

حمض + مصدر الايون الأكسجيني + (يك أو وز)

صيغة الحمض	HNO ₂	HNO ₃	H ₂ SO ₃	H ₂ SO ₄	H ₃ PO ₃	H ₃ PO ₄
اسم الحمض	حمض النيتروز	حمض النيتريك	حمض الكبريتوز	حمض الكبريتيك	حمض الفوسفوروز	حمض الفوسفوريك
صيغة الحمض	HCIO	HCIO ₂	HCIO ₃	HCIO ₄	الأقل أكسجين : ينتهي بـ وز الأكثر أكسجين : ينتهي بـ يك	
اسم الحمض	حمض الهيبوكلوروز	حمض الكلوروز	حمض الكلوريك	حمض البيركلوريك		

اختر الإجابة الصحيحة :

1	يسمى المركب P ₂ O ₅ :	أ-أكسيد الفوسفور	ب-خامس أكسيد الفوسفور	ج-ثاني أكسيد الفوسفور	د-خماسي أكسيد ثنائي الفوسفور
2	حمض الكلوروز هو :	أ- HCIO ₃	ب- HCIO ₄	ج- HCIO ₂	د- HCIO
3	حمض الهيدرويويديك هو :	أ- HCl	ب- HI	ج- HIO ₃	د- IO ₄ ⁻
4	الصيغة الكيميائية لحمض النيتريك :	أ- HNO	ب- HNO ₂	ج- HNO ₃	د- H ₃ N